

Europäisches Patentamt **European Patent Office** Office européen des brevets

Veröffentlichungsnummer:



(Z)

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

21 Anmeldenummer: 88102676.9

2 Anmeldetag: 24.02.88

(1) Int. Cl.4: C07D 405/06 , C07D 413/06 , C07D 411/06, C07D 317/72, C07D 327/04 , C07D 417/12 , C07D 411/14, A01N 43/28,

A01N 43/30

Priorität: 07.03.87 DE 3707364 21.10.87 DE 3735555

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung: 14.09.88 Patentblatt 88/37

Benannte Vertragsstaaten: BE CH DE ES FR GB IT LI NL 71 Anmelder: BAYER AG Konzernverwaitung RP Patentabteilung D-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

7 Erfinder: Krämer, Wolfgang, Dr. Rosenkranz 25 D-5093 Burscheid 2(DE) Erfinder: Weissmüller, Joachim, Dr. Carl-Langhans-Strasse 53 D-4019 Monheim(DE) Erfinder: Berg, Dieter, Dr. Geilertweg 27

D-5600 Wuppertal 1(DE) Erfinder: Dutzmann, Stefan, Dr. Leinenweberweg 33

D-4000 Düsseldorf 13(DE)

Aminomethylheterocyclen.

Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I),

$$CH_3 - C - CH_3$$

$$CH_2 - N \stackrel{R^1}{\underset{R^2}{\longrightarrow}}$$

$$CH_2 - N \stackrel{R^1}{\underset{R^2}{\longrightarrow}}$$

in welcher

R. R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und X die in der Beschreibung angegebene Bedeutung haben,

deren Säureadditionssalze, geometrische und optische Isomere und Isomerengemische und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel.

Die neuen Aminomethylheterocyclen der Formel (I) können nach Analogieverfahren hergestellt werden, so

z.B. indem man geeignete Heterocyclen mit geeigneten Aminen umsetzt und gegebenenfalls so erhältliche erfindungsgemäße Verbindungen weiter umsetzt mit geeigneten Alkylierungsmitteln und gegebenenfalls anschließend eine Säure addiert oder eine physikalische Trennmethode anschließt.

## Aminomethylheterocyclen

Die Erfindung betrifft neue Aminomethylheterocyclen, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung sowie ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel.

Es ist bereits bekannt, daß bestimmte Aminomethyldioxolane, wie beispielsweise das 3-isobutyl-2methyl-3-(1-piperidinylmethyl)-dioxolan oder das 2-Methyl-2-nonyl-4-di-n-butylaminomethyldioxolan, fungizide Eigenschaften besitzen (vgl. EP 97 822).

Die Wirksamkeit dieser vorbekannten Verbindungen ist jedoch insbesondere bei niedrigen Aufwandmengen und Konzentrationen nicht in allen Anwendungsbereichen völlig zufriedenstellend.

Es wurden neue Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I),

$$CH_3-C-CH_3$$

$$CH_2-N \stackrel{R^1}{\underset{R^2}{\bigcirc}}$$
(I)

in welcher

10

15

20

40

45

50

X für Sauerstoff oder Schwefel steht.

R für Wasserstoff, Alkyl, oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cyclohexyl oder Phenyl steht und R¹ und R² unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Dialkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Hydroxyalkoxyalkyl, Alkoxycarbonylalkyl, Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl, Oxolanylalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkylalkyl, Cycloalkyl, Aralkyl, Aralkenyl oder Aryl stehen

R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls substituierten gesättigten Heterocyclus stehen, der gegebenenfalls weitere Heteroatome enthalten kann, sowie deren pflanzenverträgliche Säureadditionssalze gefunden.

Die Verbindungen der Formel (i) können als geometrische und/oder optische Isomere oder Isomerengemische unterschiedlicher Zusammensetzung vorliegen. Sowohl die reinen Isomeren als auch die Isomerengemische werden erfindungsgemäß beansprucht.

Weiterhin wurde gefunden, daß man die neuen Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I),

in welcher

X für Sauerstoff oder Schw fel steht.

R für Wasserstoff, Alkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cyclohexyl oder Phenyl steht und R¹ und R² unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Dialkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Hydroxyalkoxyalkyl, Alkoxycarbonylalkyl, Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl, Oxolanylalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkylalkyl, Cycloalkyl, Aralkyl, Aralkenyl oder Aryl stehen oder

R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls substituierten gesättigten Heterocyclus stehen, der gegebenenfalls weitere Heteroatome enthalten kann.

sowie deren pflanzenverträgliche Säureadditionssalze erhält, wenn man

(a) substituierte Heterocyclen der Formel (II),

, in welcher

R und X die oben angegebene Bedeutung haben und E¹ für eine elektronenanziehende Abgangsgruppe steht, mit Aminen der Formel (III),

25

10

15

in welcher

R¹ und R² die oben angegebene Bedeutung haben, gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt, oder wenn man (b) die nach Verfahren (a) erhältlichen Aminomethylheterocyclen der Formel (la).

35

40

45

50

$$CH_3$$
- $C$ - $CH_3$ 
 $CH_2$ - $NH$ - $R^1$ 

(Ia)

in welcher

R, R¹ und X die oben angegebene Bedeutung haben, mit Alkylierungsmitteln der Formel (IV),

in welcher

R2<sup>-1</sup> für Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Dialkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Hydroxyalkoxyalkyl, Alkoxycarbonylalkyl, Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl, Oxolanylalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkylalkyl, Cycloalkyl, Aralkyl oder Aralkenyl steht und E² für eine elektronenanziehende Abgangsgruppe steht.

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines

Säurebindemittels umsetzt und gegebenenfalls anschließend eine Säure addiert oder eine physikalische Trennmethode anschließt.

Schließlich wurde gefunden, daß die neuen Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I) eine Wirkung gegen Schädlinge, insbesondere gegen pilzliche Schädlinge besitzen.

Überraschenderweise zeigen die erfindungsgemäßen Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I) eine bessere fungizide Wirksamkeit als die aus dem Stand der Technik bekannten Aminomethyldioxolane, wie beispielsweise das 2-Isobutyl-2-methyl-4-(1-piperidinylmethyl)-1,3-dloxolan oder das 2-Methyl-2nonyl-4-di-n-butylaminomethyl-1,3-dioxolan, welches chemisch und wirkungsmäßig naheliegende Verbindungen sind.

Die erfindungsgemäßen Aminomethylheterocyclen sind durch die Formel (I) allgemein definiert. Bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), bei welchen

X für Sauerstoff oder Schwefel steht.

5

R für Wasserstoff, für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen oder für jeweils gegebenenfalls ein-bis dreifach, gleich oder verschieden durch Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und/oder Halogen substituiertes Phenyl oder Cyclohexyl steht und

R¹ und R² unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff; für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, Alkenyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Alkinyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Hydroxyalkyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen, Alkoxyalkyl oder Dialkoxyalkyl mit jeweils 1 bis 6 Kohlenstoffatomen oder Hydroxyalkoxyalkyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen, für Alkoxycarbonylalkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen je Alkoxy-bzw. Alkylteil, für jeweils geradkettiges oder ver zweigtes Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl oder Oxolanylalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil oder für jeweils gegebenenfalls in Cycloalkylteil einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Cycloalkyl oder Cycloalkylalkyl mit jeweils 3 bis 7 Kohlenstoffatomen im Cycloalkylteil und gegebenenfalls 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im geradkettigen oder verzweigten Alkylteil stehen, wobei als Substituenten jeweils infrage kommen:

Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyi, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen; außerdem für jeweils gegebenenfalls einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden im Arylteil substituiertes Arylalkyl, Arylalkenyl oder Aryl mit jeweils 6 bis 10 Kohlenstoffatomen im Arylteil und gegebenenfalls bis zu 6 Kohlenstoffatomen im geradkettigen oder verzweigten Alkyl-bzw. Alkenylteil stehen, wobei als Arylsubstituenten jeweils infrage kommen: Halogen, Cyano, Nitro, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxycarbonyl oder Alkoximinoalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen oder

R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden substituierten, gesättigten 5-bis 7-gliedrigen Heterocyclus stehen, der gegebenenfalls ein weiteres Heteroatom, insbesondere Stickstoff, Sauerstoff oder Schwefel enthalten kann, wobei als Substituenten infrage kommen: jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl oder Hydroxyalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen.

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), bei welchen

X für Sauerstöff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Neopentyl, Cyclohexyl oder Phenyl steht und

R¹ und R² unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n-oder i-Propyl, n-, i-, s-oder t-Butyl, n-oder i-Pentyl, n-oder i-Hexyl, n-oder i-Heptyl, n-oder i-Octyl, Allyl, n-oder i-Butenyl, n-oder i-Pentenyl, Propargyl, n-oder i-Butinyl, Hydroxyethyl, Hydroxypropyl, Methoxyethyl, Ethoxyethyl, Propoxyethyl, Butoxyethyl, Methoxypropyl, Ethoxypropyl, Propoxypropyl, Butoxypropyl, Hydroxyethoxyethyl, Dimethoxyethyl, Dimethoxypropyl, Diethoxyethyl, Methoxycarbonylmethyl, Methoxycarbonylethyl, Methoxycarbonylpropyl, Ethoxycarbonylmethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylpropyl, Propoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylehtyl, Propoxycarbonylpropyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylethyl, Dioxanylmethyl. Dioxanylethyl. Oxolanylmethyl, Oxolanylethyl, für jeweils gegebenenfalls ein-bis fünffach, gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-oder i-Propyl, n-, i-, s-und/oder t-Butyl substituiertes Cyclopropyl, Cyclopropylmethyl, Cyclopropylethyl, Cyclopropylpropyl, Cyclopentyl, Cyclopentylmethyl, Cyclohexyl oder Cyclohexylmethyl oder für jeweils gegebenenfalls ein-bis dreifach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl, Benzyl oder Phenylethyl steht, wobei als Substituenten jeweils infrage kommen: Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n-oder i-Propyl, n-, i-, s-oder t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Methylthio, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl

R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls einoder Methoximinomethyl oder

bis dreifach, gleich oder verschieden substituierten Heterocyclus der Formel

10

5

stehen, wobei als Substituenten infrage kommen: Methyl, Ethyl oder Hydroxymethyl.

Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), bei welchen X für Sauerstoff oder Schwefel steht.

R für Wasserstoff, Methyl oder Ethyl steht und

R¹ und R² unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n-oder i-Propyl, n-, i-, s-oder t-Butyl, n-oder i-Pentyl, n-oder i-Hexyl, Allyl, n-oder i-Butenyl, n-oder i-Pentenyl, Propargyl, n-oder i-Butinyl, Hydroxyethyl, Hydroxypropyl, Methoxyethyl, Methoxypropyl, Ethoxypropyl, Ethoxypropyl, Hydroxyethoxyethyl, Dimethoxyethyl, Diethoxyethyl, Methoxycarbonylmethyl, Methoxycarbonylpropyl, Ethoxycarbonylmethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylpropyl, Propoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylethyl, Propoxycarbonylpropyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylethyl, Dioxanylmethyl, Oxolanylmethyl Oxolanylethyl, Cyclopropylmethyl, Dichlorcyclopropylmethyl, Dimethylcyclopropylmethyl, Dichlordimethylcyclopropylmethyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl oder Cyclohexylmethyl steht oder R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls einbis dreifach, gleich oder verschieden substituierten Heterocyclus der Formel

25

30

35

stehen.

wobei als Substituenten infrage kommen: Methyl, Ethyl, Hydroxymethyl.

Halogen bedeutet auch in den Zusammensetzungen Fluor, Chlor, Brom und lod, insbesondere Fluor, Chlor oder Brom, wenn nicht anders definiert.

Bevorzugte erfindungsgemäße Verbindungen sind auch Additionsprodukte aus Säuren und denjenigen Aminomethylheterocyclen der Formel (I), in denen die Substituenten X, R, R¹ und R² die Bedeutungen haben, die bereits für diese Substituenten genannt wurden.

Zu den Säuren die addiert werden können, gehören vorzugsweise Halogenwasserstoffsäuren, wie z.B. Chlorwasserstoffsäure und Bromwasserstoffsäure, insbesondere Chlorwasserstoffsäure. ferner Phosphorsäure, Salpetersäure, mono-, bi-und trifunktionelle Carbonsäuren und Hydroxycarbonsäuren, wie z.B. Essigsäure, Maleinsäure, Bernsteinsäure, Furnarsäure, Weinsäure, Zitronensäure, Salicylsäure, Sorbinsäure und Milchsäure, und Sulfonsäuren, wie p-Toluolsulfonsäure und 1,5-Naphthalindisulfonsäure und ferner Saccharin.

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I) genannt:

50

0 281 842

X R

15

20

40

-NH-CH<sub>2</sub>-CH(

s CH3 25

снз s

S снз 35

45

50

0 281 842

_	R	x	R¹ -и⟨ R²
5 10	сн <sub>З</sub>	s	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -n   OCH <sub>3</sub> -N-CH <sub>2</sub> -CH (OCH <sub>3</sub>
15	снЗ	s	СН <sub>З</sub> С2 <sup>Н</sup> 5 -N-СН <sub>2</sub> -СН-СН <sub>2</sub> -СН <sub>3</sub>
20	снз	s	С <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -п   -N-СН <sub>2</sub> -СН-СН <sub>3</sub>
25	сн <sub>З</sub>	s	С <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -n   -N-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -O-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -OH
30	сн <sub>З</sub>	s	-ин—
J <b>5</b>	снз	s	-N—CH3
40	сн <sub>3</sub>	S	С3 <sup>H</sup> 7 <sup>-п</sup> -N-СH <sub>2</sub>

0 281 842

	R	x	-N ( R2
5			CH2-CH-CH3
10	снз	s	-H <sup>2</sup> -CH-CH <sup>3</sup>
15	сн <sub>3</sub>	s	-NH—CH3
20			CH3
25	CH3	S	-ин—
3 <b>0</b>	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	<b>s</b>	_N
35	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	s	-N
40	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	s	-M CH³
45	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	s .	CH <sup>3</sup> CH <sup>3</sup>

	R	x	-N < R <sup>1</sup> -N < R <sup>2</sup>
10	С <sub>2.</sub> Н <sub>5</sub>	s	-N CH³
15	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	s	CH <sub>2</sub> -OH
20	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	s	-N
25	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	s	-и CH <sup>3</sup> CH <sup>3</sup>
	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	· s	-NH-CH <sub>2</sub> -C≡CH
35	<sup>C</sup> 2 <sup>H</sup> 5	s	-NH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -C≡CH
40	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	s	-N-CH <sup>2</sup> -C≡CH

0 281 842

	R	x	-N (R2
5			
10	снз	o .	CH2-CH2-OH CH3
15	снз	0 .	СН <sub>З</sub> -и < С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>
20	сн3	0	<sup>СН</sup> 3 -м⟨ С <sub>З</sub> Н <sub>7</sub> -п
25	снз	0	CH3 -N( C4H9-n
30	снз	0	-N(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -n
35	сн3	0	-N CH3
40	снз	0	-N CH2-CH2

	R	X	-N (R <sup>1</sup> R <sup>2</sup>
10	снЗ	0	CH-CH3
15	снЗ	0	CH3 CH3
20	сн <sub>З</sub>	0	-NH-CH <sub>2</sub>
25 30	сн <sub>З</sub>	O	-NH-CH—CH3
	сн <sub>З</sub>	0	-HN-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>
35	CH <sup>3</sup>	0	-HN-CH <sub>2</sub> -CH=CH
40		·	
45	сн <sub>З</sub>	0	-ни— н

	R	x	-N ( R <sup>2</sup>
10	снз	0	-ни— н
15	CH <sup>3</sup>	0	-HN—CH3
20	H	0	¬NO
25	Н	0	CH3
30	Н	0	¬N
35	<b>H</b>	0	CH <sup>3</sup>
<b>40</b> <b>45</b>	Н	0 .	-N ← CH <sup>3</sup>

5	R	x	-ห< R <sup>2</sup>
10	сн <sub>3</sub> - сн <sub>3</sub> - сн <sub>3</sub>	0	¬N
15	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	0	-н <u></u>
20	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	o .	−N CH³
25		0	-NO

Verwendet man beispielsweise 8-t-Butyl-2-chlormethyl-1,4-dioxaspiro[4,5]decan und Piperidin als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) durch das folgende Formelschema darstellen:

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}-C-CH_{3}$$

$$CH_{2}-C1$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{2}-C1$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

Verwendet man beispielsweise 8-t-Butyl-2-methylaminomethyl-1,4-dioxaspiro[4,5]decan und Allylbromid als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) durch das

folgende Formelschema darstellen:

5 
$$CH_3$$
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_2$ 
 $CH_2$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) als Ausgangsstoffe benötigten substituierten Heterocyclen sind durch die Formel (II) allgemein definiert. In dieser Formel (II) stehen R und X vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) für diese Substituenten genannt wurden.

E¹ steht vorzugsweise für Halogen, insbesondere für lod. Chlor oder Brom oder für gegebenenfalls durch Halogen, wie Fluor. Chlor. Brom oder lod, substituiertes Alkylsulfonyloxy oder für gegebenenfalls u.a. durch Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen substituiertes Arylsulfonyloxy, wie beispielsweise Methansulfonyloxy, Trifluormethansulfonyloxy oder p-Toluolsulfonyloxy.

Die substituierten Heterocyclen der Formel (II) sind bekannt (vgl. z.B. J. org. Chem. 38, 834-835 [1973]) oder lassen sich in Analogie zu bekannten Verfahren herstellen (vgl. z.B. Tetrahedron Lett. 23, 47-50, [1982]; Liebigs Ann. Chem. 1984, 1298-1301; Z. Naturforsch. B, Anorg. Chem., Org. Chem. 4013, 393-397 [1985] oder J. org. Chem. 51, 1894-1897 [1986] sowie die Herstellungsbeispiele), beispielsweise wenn man allgemein bekannte cyclische Ketone der Formel (V),

in welcher

45

25

R die oben angegebene Bedeutung hat, mit allgemein bekannten Alkoholen der Formel (VI),

in welcher

X die oben angegebene Bedeutung hat und E<sup>3</sup> für Halogen oder Hydroxy steht.

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, wie beispielsweise Toluol, und gegebenenfalls in

Gegenwart eines sauren Katalysators, wie beispielsweise p-Toluolsulfonsäure, bei Temperaturen zwischen 40 °C und 150 °C cyclisiert und gegebenenfalls in den Fällen, wo E<sup>3</sup> in Formel (VI) für eine Hydroxygruppe steht, in einer 2. Stufe die so erhältlichen Hydroxymethylheterocyclen der Formel (VII),

10

CH3-C-CH3

(AII)

15

20

30

in welcher

X und R die oben angegebene Bedeutung haben, mit gegebenenfalls substituierten Alkyl-oder Arylsulfonylhalogeniden der Formel (VIII),

Z-SO<sub>2</sub>-Hal (VIII)

in welcher

Hal für Halogen, insbesondere für Chlor steht und

Z für gegebenenfalls durch Halogen, wie Fluor, Chlor, Brom oder lod substituiertes Alkyl oder für gegebenenfalls durch Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen substituiertes Aryl, wie insbesondere Methyl, Trifluormethyl oder 4-Methylphenyl steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, wie beispielsweise Diethylether, und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, wie beispielsweise Pyridin oder Triethylamin, bei Temperaturen zwischen - 20 °C und + 100 °C umsetzt.

Die dabei erhältlichen geometrischen Isomeren lassen sich entweder als Gemische im erfindungsgemäßen Verfahren (a) weiter umsetzen oder mit üblichen Trennmethoden (Chromatographie, Kristallisation) auftrennen.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) weiterhin als Ausgangsstoffe benötigten Amine sind durch die Formel (III) allgemein definiert. In dieser Formel (III) stehen R¹ und R² vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) für diese Substituenten genannt wurden.

Die Amine der Formel (III) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) als Ausgangsstoffe benötigten Aminomethylheterocyclen sind durch die Formel (la) allgemein definiert. In dieser Formel (la) stehen X, R und R¹ vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (l) für diese Substituenten genannt wurden.

Die Aminomethylheterocyclen der Formel (la) sind erfindungsgemäße Verbundungen und erhältlich mit Hilfe des erfindungsgemäßen Verfahrens (a).

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) weiterhin als Ausgangsstoffe benötigten Alkylierungsmittel sind durch die Formel (IV) allgemein definiert. In dieser Formel (IV) steht R2<sup>-1</sup> vorzugsweise für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, Alkenyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Hydroxyalkyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen, Alkoxyalkyl oder Dialkoxyalkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen oder Hydroxyalkoxyalkyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen, für Alkoxycarbonylalkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen je Alkoxy-bzw. Alkylteil, für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl oder Oxolanylalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil, für jeweils gegebenenfalls im Cycloalkylteil einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Cycloalkyl oder Cycloalkylalkyl mit jeweils 3 bis 7 Kohlenstoffatomen im Cycloalkylteil und gegebenenfalls 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im geradkettigen oder verzweigten Alkylteil, wobei als Substituenten jeweils infrage kommen: Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen; außerdem für jeweils gegebenenfalls einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden im Arylteil substituiertes Arylalkyl oder Arylalkenyl mit jeweils

6 bis 10 Kohlenstoffatomen im Arylteil und bis zu 6 Kohlenstoffatomen im geradkettigen oder verzweigten Alkyl-bzw. Alkenylteil, wobei als Arylsubstituenten jeweils infrage kommen: Halogen, Cyano, Nitro, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxycarbonyl oder Alkoximinoalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen.

R2<sup>-1</sup> steht besonders bevorzugt für Methyl, Ethyl, n-oder i-Propyl, n-, i-, s-oder t-Butyl, n-oder i-Pentyl, n-oder i-Hexyl, n-oder i-Heptyl, n-oder i-Octyl, Allyl, n-oder i-Butenyl, n-oder i-Pentenyl, Propargyl, n-oder i-Butinyl, Hydroxyethyl, Hydroxypropyl, Methoxyethyl, Ethoxyethyl, Propoxyethyl, Butoxyethyl, Methoxypropyl. Ethoxypropyl, Propoxypropyl, Butoxypropyl, Hydroxyethoxyethyl, Dimethoxyethyl, Dimethoxypropyl, Diethoxyethyl, Methoxycarbonylmethyl, Methoxycarbonylethyl, Methoxycarbonylmethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylpropyl, Propoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylethyl, Propoxycarbonylpropyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylethyl, Dioxanylmethyl, Dioxanylethyl, Oxolanylmethyl, Oxolanylethyl, für gegebenenfalls jeweils ein-bis fünffach, gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-oder i-Propyl, n-, i-, s-und/oder t-Butyl substituiertes Cyclopropyl, Cyclopropylmethyl, Cyclopropylethyl, Cyclopropylpropyl, Cyclopentyl, Cyclopentyl methyl, Cyclohexyl oder Cyclohexylmethyl oder für jeweils gegebenenfalls ein-bis dreifach, gleich oder verschieden substituiertes Benzyl oder Phenylethyl, wobei als Substituenten jeweils infrage kommen:

Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n-oder i-Propyl, n-, i-, s-oder t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Methylthio, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl oder Methoximinomethyl.

R2<sup>-1</sup> steht ganz besonders bevorzugt für Methyl, Ethyl, n-oder i-Propyl, n-, i-, s-oder t-Butyl, n-oder i-Pentyl, n-oder i-Hexyl, Allyl, n-oder i-Butenyl, n-oder i-Pentenyl, Propargyl, n-oder i-Butinyl, Hydroxyethyl, Hydroxypropyl, Methoxyethyl, Methoxypropyl, Ethoxyethyl, Ethoxypropyl, Hydroxyethoxyethyl, Dimethoxyethyl, Diethoxyethyl, Methoxycarbonylmethyl, Methoxycarbonylethyl, Methoxycarbonylpropyl, Ethoxycarbonylmethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylpropyl, Propoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylethyl, Propoxycarbonylpropyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylethyl, Dioxanylmethyl, Cyclopropylmethyl, Oxolanylmethyl, Oxolanylethyl, Dichlorcyclopropylmethyl, Dimethylcyclopropylmethyl, Dichlordimethylcyclopropylmethyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl oder Cyclohexylmethyl,

E² steht vorzugsweise für Halogen, insbesondere für Chlor, Brom oder lod oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, wie Fluor, Chlor, Brom oder lod substituiertes Alkylsulfonyloxy, Alkoxysulfonyloxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder für gegebenenfalls durch z.B. Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen substituiertes Arylsulfonyloxy, wie beispielsweise Methansulfonyloxy, Methoxysulfonyloxy oder p-Toluoisul-

Die Alkylierungsmittel der Formel (IV) sind ebenfalls allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie oder erhältlich in Analogie zu allgemein bekannten Verfahren.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (a) und (b) kommen inerte organische Lösungsmittel oder wäßrige Systeme infrage. Hierzu gehören insbesondere aliphatische oder aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie beispielsweise Benzin, Benzol, Toluol, Xylol, Chlorbenzol, Petrolether, Hexan, Cyclohexan, Dichlormethan, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Ether, wie Diethylether, Dioxan, Tetrahydrofuran oder Ethylenglykoldimethyl oder -diethylether; Ketone, wie Aceton oder Butanon; Nitrile, wie Acetonitril oder Propionitril; Amide, wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, N-Hexamethylphosphorsäuretriamid; N-Methylpyrrolidon oder sigsäureethylester; Sulfoxide, wie Dimethylsulfoxid oder Alkohole, wie Methanol, Ethanol oder Propanol.

Die erfindungsgemäßen Verfahren (a) und (b) können gegebenenfalls auch in einem Zweiphasensystem, wie beispielsweise Wasser/Toluol oder Wasser/Dichlormethan, gegebenenfalls in Gegenwart eines Phasentransferkata lysators, durchgeführt werden. Als Beispiele für solche Katalysatoren seien genannt: Tetrabutylammoniumiodid, Tetrabutylammoniumbromid, Tributyl-methylphosphoniumbromid, Trimethyl-C./C.s-alkylammoniumchlorid, Dibenzyldimethyl-ammoniummethylsulfat, Dimethyl-C./C.s-alkyl-benzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumhydroxid, 15-Krone-5, 18-Krone-6, Triethylbenzylammoniumchlorid oder Trimethylbenzylammoniumchlorid. Es ist auch möglich die erfindungsgemäßen Verfahren (a) und (b) ohne Zusatz eines Lösungsmittels durchzuführen.

Als Säurebindemittel zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (a) und (b) kommen alle üblicherweise verwendbaren anorganischen und organischen Basen infrage. Vorzugsweise verwendet man Alkalimetallhydroxide, -alkoholate, -carbonate oder -hydrogencarbonate, wie beispielsweise Natriumhydroxid, Natriummethylat, Natriumethylat, Natriumcarbonat oder Natriumhydrogencarbonat oder auch tertiäre Amine, wie beispielsweise Triethylamin, N.N-Dimethylanilin, Pyridin, 4-(N,N-Dimethylamino)-pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) oder Diazabicycloundecen (DBU).

Es ist auch möglich, die als Reaktionsteilnehmer verwendeten Amine der Formeln (III) bzw. (la) in

entsprechendem Überschuß gleichzeitig als Säurebindemittel einzusetzen.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (a) und (b) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen + 20 °C und + 200 °C, vorzugsweise bei Temperaturen zwischen 80 °C und + 180 °C.

Die erfindungsgemäßen Verfahren (a) und (b) werden im allgemeinen bei Normaldruck durchgeführt. Es ist jedoch auch möglich unter erhöhtem Druck im Bereich zwischen 1 und 10 atm zu arbeiten. Die Arbeitsweise unter erhöhtem Druck empfiehlt sich insbesondere, wenn ein oder mehrere Reaktionsteilnehmer bei Normaldruck und der erforderlichen Reaktionstemperatur gasförmig vorliegen.

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) setzt man pro Mol an substituiertem Heterocyclus der Formel (II) im allgemeinen 1,0 bis 10,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 5,0 Mol an Amin der Formel (III) und gegebenenfalls 1,0 bis 10,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 5,0 Mol an Säurebindemittel, und gegebenenfalls 0,1 bis 1,0 Mol an Phasentransferkatalysator ein.

Zu Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) setzt man pro Mol an Aminomethylheterocyclus der Formel (la) im allgemeinen 1.0 bis 5.0 Mol, vorzugsweise 1.0. bis 2.0 Mol an Alkylierungsmittel der Formel (IV) und 1.0 bis 5.0 Mol, vorzugsweise 1.0 bis 2.0 Mol an Säurebindemittel, und gegebenenfalls 0.1 bis 1.0 Mol an Phasentransferkatalysator ein.

Die Reaktionsdurchführung, Aufarbeitung und Isolierung der Reaktionsprodukte der Formel (I) erfolgt in beiden Fällen nach üblichen Methoden.

Zur Herstellung von Säureadditionssalzen der Verbindungen der Formel (I) kommen vorzugsweise folgende Säuren infrage: Halogenwasserstoffsäuren, wie z.B. Chlorwasserstoffsäure und Bromwasserstoffsäure, insbesondere Chlorwasserstoffsäure, ferner Phosphorsäure, Salpetersäure, Schwefelsäure, mono-, bi-und tri-funktionelle Carbonsäuren und Hydroxycarbonsäuren, wie z.B. Essigsäure, Maleinsäure, Bernsteinsäure, Fumarsäure, Weinsäure, Zitronensäure, Salicylsäure, Sorbinsäure, Milchsäure, und Sulfonsäuren, wie z.B. p-Toluolsulfonsäure und 1,5-Naphthalindisulfonsäure und außerdem Saccharin.

Die Säureadditionssalze der Verbindungen der Formel (I) können in einfacher Weise nach üblichen Salzbildungsmethoden, wie z.B. durch Lösen einer Verbindung der Formel (I) in einem geeigneten inerten Lösungsmittel und Hinzufügen der Säure, wie z.B. Chlorwasserstoffsäure, erhalten werden und in bekannter Weise, z.B. durch Abfiltrieren, isoliert und gegebenenfalls durch Waschen mit einem inerten organischen Lösungsmittel gereinigt werden.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe weisen eine starke Wirkung gegen Schädlinge auf und können zur Bekämpfung von unerwünschten Schadorganismen praktisch eingesetzt werden. Die Wirkstoffe sind für den Gebrauch u.a. als Pflanzenschutzmittel insbesondere als Fungizide geeignet.

Fungizide Mittel im Pflanzenschutz werden eingesetzt zur Bekämpfung von Plasmodiophoromycetes, Oomycetes, Chytri diomycetes, Zygomycetes, Ascomycetes, Basidiomycetes, Deuteromycetes.

Beispielhaft aber nicht begrenzend seien einige Erreger von pilzlichen Erkrankungen, die unter die oben aufgezählten Oberbegriffe fallen, genannt:

Pythium-Arten, wie beispielsweise Pythium ultimum;

Phytophthora-Arten, wie beispielsweise Phytophthora infestans;

Pseudoperonospora-Arten, wie beispielsweise Pseudoperonospora humuli oder Pseudoperonospora cubensis;

Plasmopara-Arten, wie beispielsweise Plasmopara viticola;

Peronospora-Arten, wie beispielsweise Peronospora pisi oder P. brassicae;

Erysiphe-Arten, wie beispielsweise Erysiphe graminis;

Sphaerotheca-Arten, wie beispielsweise Sphaerotheca fuliginea;

45 Podosphaera-Arten, wie beispielsweise Podosphaera leucotricha;

Venturia-Arten, wie beispielsweise Venturia inaequalis;

Pyrenophora-Arten, wie beispielsweise Pyrenophora teres oder P. graminea

(Konidienform: Drechslera, Syn: Helminthosporium);

Cochliobolus-Arten, wie beispielsweise Cochliobolus sativus

50 (Konidienform: Drechslera, Syn: Helminthosporium);

Uromyces-Arten, wie beispielsweise Uromyces appendiculatus;

Puccinia-Arten, wie beispielsweise Puccinia recondita;

Tilletia-Arten, wie beispielsweise Tilletia caries;

Ustilago-Arten, wiè beispielsweise Ustilago nuda oder Ustilago avenae;

55 Pellicularia-Arten, wie beispielsweise Pellicularia sasakii;

Pyricularia-Arten, wie beispielsweise Pyricularia oryzae;

Fusarium-Arten, wie beispielsweise Fusarium culmorum;

Botrytis-Arten, wie beispielsweise Botrytis cinerea;

30

Septoria-Arten, wie beispielsweise Septoria nodorum: Leptosphaeria-Arten, wie beispielsweise Leptosphaeria nodorum; Cercospora-Arten, wie beispielsweise Cercospora canescens;

Alternaria-Arten, wie beispielsweise Alternaria brassicae;

50

Pseudocercosporella-Arten, wie beispielsweise Pseudocercosporella herpotrichoides.

Die gute Pflanzenverträglichkeit der Wirkstoffe in den zur Bekämpfung von Pflanzenkrankheiten notwendigen Konzentrationen erlaubt eine Behandlung von oberirdischen Pflanzenteilen, von Pflanz-und Saatgut, und des Bodens.

Dabei lassen sich die erfindungsgemäßen Wirkstoffe mit besonders gutem Erfolg zur Bekämpfung von Getreidekrankheiten, wie beispielsweise gegen den Erreger der Blattfleckenkrankheit der Gerste (Pyrenophora teres) oder gegen den Erreger der Blattfleckenkrankheit des Weizens (Cochliobolus sativus) sowie gegen Mehltau und Rostarten oder zur Bekämpfung von Krankheiten im Obst-und Gemüseanbau, wie beispielsweise gegen den Erreger des Apfelschorfes (Venturia inaequalis) einsetzen. Darüberhinaus zeigen die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eine gute in-vitro-Wirksamkeit.

Die Wirkstoffe können in Abhängigkeit von ihren jeweiligen physikalischen und/oder chemischen Eigenschaften in übliche Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, Wirkstoff-imprägnierte Natur-und synthetische Stoffe, Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, ferner in Formulierungen mit Brennsätzen. wie Räucherpatronen, -dosen, -spiralen u.ä., sowie ULV-Kalt-und Warmnebel-Formulierungen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln, unter Druck stehenden verflüssigten Gasen und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln. Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel vewendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, Alkohole, wie Butanol oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone, wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser; mit verflüssigten gasförmigen Streckmitteln oder Trägerstoffen sind solche Flüssigkeiten gemeint, welche bei normaler Temperatur und unter Normaldruck gasförmig sind, z.B. Aerosol-Treibgase, wie Halogenkohlenwasserstoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff und Kohlendioxid; als feste Trägerstoffe kommen in Frage: z.B. natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate; als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage; z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel; als Emulgier und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z.B. Alkylarylpolyglykol-Ether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulverige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine, und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo-und Metaliphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in den Formulierungen in Mischung mit anderen bekannten Wirkstoffen vorliegen wie Fungizide. Insektizide, Akarizide und Herbizide sowie in Mischungen mit Düngemitteln und Wachstumsregulatoren.

Die Wirkstoffe können als solche, in Form ihrer Formulierungen oder den daraus bereiteten Anwendungsformen wie gebrauchsfertige Lösungen, Suspensionen, Spritzpulver, Pasten, lösliche Pulver, Stäubemittel und Granulate angewendet werden. Die Anwendung geschieht in üblicher Weise, z.B. durch Gießen, Versprützen, Versprühen, Verstreuen, Verstäuben, Verschäumen, Bestreichen usw.. Es ist ferner

möglich, die Wirkstoffe nach dem Ultra-Low-Volume-Verfahren auszubringen oder die Wirkstoffzubereitung oder den Wirkstoff selbst in den Boden zu injizieren. Es kann auch das Saatgut der Pflanzen behandelt werden.

Bei der Behandlung von Pflanzenteilen können die Wirkstoffkonzentrationen in den Anwendungsformen in einem größeren Bereich variiert werden. Sie liegen im allgemeinen zwischen 1 und 0,0001 Gew.-%, vorzugsweise zwischen 0,5 und 0,001 %.

Bei der Saatgutbehandlung werden im allgemeinen Wirkstoffmengen von 0,001 bis 50 g je Kilogramm Saatgut, vorzugsweise 0,01 bis 10 g benötigt.

Bei Behandlung des Bodens sind Wirkstoffkonzentrationen von 0,00001 bis 0,1 Gew.-%, vorzugsweise von 0,0001 bis 0,02 % am Wirkungsort erforderlich.

#### Herstellungsbeispiele

#### 5 Beispiel 1:

CH<sub>3</sub>  $CH_3 - C - CH_3$   $CH_2 - N O$   $CH_3$   $CH_2 - N O$   $CH_3$   $CH_3$   $CH_3$   $CH_3$   $CH_3$ 

12,3 g (0,05 Mol) 8-t-Butyl-2-chlormethyl-1,4-dioxaspiro[4,5]decan (cis-trans-Gemisch) und 23 g (0,2 Mol) cis-2,6-Dimethylmorpholin werden zusammen 15 Stunden bei 130 °C gerührt. Zur Aufarbeitung gibt man 100 ml Essigester zur erkalteten Reaktionsmischung, wäscht fünfmal mit jeweils 50 ml Wasser, trocknet über Natriumsulfat und entfernt das Lösungsmittel im Vakuum.

Man erhält 15.8 g (97 % der Theorie) an 8-t-Butyl-2-(2,6-dimethylmorpholin-4-yl-methyl)-1,4-dioxaspiro-[4,5] decan als Öl vom Brechungsindex  $n_D^{20}$ : 1,4756, welches laut gaschromatographischer Analyse überwiegend als cis/cis-und cis/trans-Diastereomerengemisch vorliegt.

### Herstellung der Ausgangsverbindung

55

40

45

#### Beispiel II-1:

CH3-C-CH3

100g (0,648 Mol) 4-t-Butylcyclohexanon, 143,2 g (1,296 Mol) 3-Chlor-1,2-propandiol und 12,3 g (0,0648 Mol) p-Toluolsulfonsäure werden in 1 l Toluol 15 Stunden über einem Wasserabscheider unter Rückfluß erhitzt. Das erkaltete Reaktionsgemisch wird fünfmal mit jeweils 300 ml gesättigter wässriger Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum vom Lösungsmittel befreit.

Man erhält 159,5 g (99 % der Theorie) an 8-t-Butyl-2-chlormethyl-1,4-dioxaspiro(4,5]decan vom Brechungsindex n<sup>20</sup>: 1.4774, welches laut gaschromatographischer Analyse und Protonenkernresonanzspektrum als cis-trans-(55:45)-Gemisch vorliegt.

In entsprechender Weise und gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgenden Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I):

	R 	
	сн <sub>3</sub> -с-сн <sub>3</sub>	
5		(I)
	×~_0	
10	CH <sub>2</sub> -N (R <sup>1</sup>	
	R <sup>2</sup>	

15	Bsp. Nr.	х	R	-n <r2< th=""><th>physikalische Eigenschaften</th></r2<>	physikalische Eigenschaften
20	2	0	снз	¬N	n <sup>20</sup> :1,4830 D
25	3	0	сн <sub>З</sub>	− <b>ν</b> 0	n <sup>20</sup> :1,4833
<b>за</b>	4	0	сн <sub>З</sub>	-N CH³	n <sup>20</sup> :1,4801
35 40	5	o	сн <sub>З</sub>	-N CH3	n <sup>20</sup> :1,4767

*0* 

	Bsp. Nr.	x	R	-ห< <sup>R1</sup> R2	physikalische Eigenschaften
5	6	0	снз	- N	n <sup>20</sup> :1,4867
10	7	0	снз	-ин—	n <sup>20</sup> :1,4856
15	8	o	сн <sub>З</sub>	-ин—	n <sup>20</sup> :1,4861
20	9	S	снз	-ин-сн <sub>2</sub> -сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> :1,4916
25	10	s	снз	-ин-сн <sub>2</sub> -сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> :1,5298
30 35	11	s	сн <sub>З</sub>	−n CH³ CH³	n <sup>20</sup> :1,5012
40	12	S	сн <sub>З</sub>	-N CH³	Fp. 43°C

	Bsp. Nr.	x	R	-n⟨R¹ -n⟨ R²	physikalische Eigenschaften
5	13	s	снз	<b>−</b> N	Fp. 48°C
10	14	s	снЗ	-NH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> :1,4959
15	15	o	СН <sup>З</sup>	-NH——H	n <sup>20</sup> : 1,4872
20 25	16	0	сн <sub>З</sub>	-NH——H	n <sup>20</sup> : 1,4872
	17	0	снз	-NH————————————————————————————————————	n <sup>20</sup> ; 1,4808
30 35	18	0	С <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-N	n <sup>20</sup> : 1,4851
40	19	0	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-NCH3	n <sup>20</sup> : 1,4814
<b>45</b>	20	0	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	- N	n <sup>20</sup> : 1,4886
5 <b>0</b> .	21	0	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	CH <sup>3</sup>	n <sup>20</sup> : 1,4793

0 281 842

	Bsp. Nr.	x	R	-ห< <sub>R2</sub>	physikalisch Eigenschaften
5	22	0	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-N_O	n <sup>20</sup> : 1,4847
10	23	0	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-и о сн <sup>3</sup>	n <sup>20</sup> : 1,4785
20	24	o	снЗ	-NH-CH <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> : 1,5088
25	25	0	CH <sup>3</sup>	-NH-CH-CH-CH3	n <sup>20</sup> : 1,5088
30	26	0	снз	-N	n <sup>20</sup> : 1,4858
35	27	0.	снз	-MCH3	n <sup>20</sup> : 1,4874
40	28	o	сн <sub>3</sub>	-N CH3	n <sup>20</sup> : 1,4829
45	29	0	Н	N	Fp. 37-48°C

**5** 

0 281 842

-	Bsp. Nr.	x	R	-ห<ุ R <sup>1</sup> R <sup>2</sup>	physikalische Eigenschaften
5	30	o	(H)	-N CH3	n <sup>20</sup> : 1,4993
15	31	0	H	-M O CH3	n <sup>20</sup> : 1,4958
20	32	0	снз	-N C2H5	n <sup>20</sup> : 1,4660
25	33	o	CH3	-NH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4700
30	34	0	CH3	-NH-CH <sub>2</sub> -CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4672
35	35	0	CH3	CH2-CH2-OH	n <sup>20</sup> : 1,4757
40	36	0	CH3	-N C2H5	n <sup>20</sup> : 1,4662
45	37	0	СНЗ	-N (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4653
50	38	0	CH3	-N (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4663

0 281 842

Bsp. Nr.	x	R	-n⟨ <sup>R¹</sup> -n⟨ <sub>R²</sub>	physikalische Eig nschaften
39	0	снз	-N C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4649
40	0	снз	-N-CH <sup>2</sup>	n <sup>20</sup> : 1,5079
41	0	H	-N <sub>C2</sub> H <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4893
42	0	снз	-NH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -OCH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4692
43	0	снз	-ин-сн <sub>3</sub>	Kp. 116-120°C/ 0,9 mm
44	o	сн <sub>З</sub>	-N_(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4662
45	0	(сн <sub>з</sub> ) <sub>з</sub> с-сн <sub>2</sub>	N C2H5	n <sup>20</sup> : 1,4733
46	0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4651
47	o	сн <sub>3</sub>	-ин-сн——————————————————————————————————	n <sup>20</sup> : 1,5050

0 281 842

	Bsp. Nr.	x	R	-N ( R <sup>2</sup>	physikalische Eigenschaften
5	48	0	снз	СН <sub>3</sub> -и-сн <sub>2</sub> -сн=сн—	n <sup>20</sup> : 1,5254
15	49	0	СН <sup>З</sup>	-NH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> : 1,5123
20	50	0	снз	-N————————————————————————————————————	·
25	51	0	снз	-NH-CH——————————————————————————————————	n <sup>20</sup> : 1,4836
30	52	0	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-ин— н	n <sup>20</sup> : 1,4871
35	53	0	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-NH——H CH <sup>3</sup>	n <sup>20</sup> : 1,4838
40	54	0	снз	он   -и(сн <sub>2</sub> -сн-сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4788
45	55	0	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-NH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -OCH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4720

Bsp. Nr.	x	R -	-N (R2	physikalisch Eigenschaft n
56	0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-ин-(сн <sub>2</sub> )3-сн3	n <sup>20</sup> : 1,4708
5 <i>7</i>	0	снз	CH <sub>3</sub>	Kp. 157° C
58	0	СН <sup>З</sup>	-M-CH-CH-CH3	
59	0	снз	-M-CH-CH-CH3 CH3	
60	0	CH3	-H <sub>2</sub> -CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4706
61	o	сн <sub>З</sub>	-N $(CH2)3-OC2H5$	n <sup>20</sup> : 1,4647 D
62	o	сн3	-и	
			ж СН <sub>3</sub> -(СН <sub>2</sub> ) <sub>11</sub>	so <sub>3</sub> н

	Bsp. Nr.	x	R	-и < R <sup>1</sup>	physikalische Eigenschaften
10	63	0	СН <sub>З</sub>	-MCH <sup>3</sup>	
15 20	64	0	сн <sup>З</sup>	* CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>11</sub>	SO <sub>3</sub> H
25 30	65	0	сн <sub>З</sub>	сн <sub>3</sub> -NH————————————————————————————————————	so <sub>3</sub> н
35 40	6 <b>6</b>	o	СН <sub>З</sub>	-NH— H— CH <sub>3</sub> x CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>11</sub> —	<b>&gt;</b> —so <sub>3</sub> н

	Bsp. Nr.	x	R	-n⟨R <sup>1</sup> R <sup>2</sup>	physikalisch Eig nschaften
5	67	0	сн3 .	-ин—— н Сн <sup>3</sup>	
10				X CH3-(CH2)11	<mark>у</mark> —so₃н
15	68	0	снз	-N CH3	
20				x CH3-(CH2)11	∑—so <sub>3</sub> H
25	69	o .	снз	-N (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>	Кр. 136°С
30	70	0	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-N CH2-COOCH3	n <sup>20</sup> : 1,4713
35	71	0	СНЗ	-N (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4651
40	72	<b>o</b> :	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> .	CH2-CH2-OCH3	n <sup>20</sup> : 1,4685
45	73	0	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	СH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -ОСН <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4687
50	74	0	СНЗ	сн <sub>2</sub> -сн <sub>2</sub> -осн <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4659

0 281 842

	Bsp. Nr.	x	R	-n (R <sup>1</sup>	physikalische Eigenschaften
5	75	s	снз	-MCH <sup>3</sup>	n <sub>D</sub> <sup>20</sup> : 1,4988
10	76	s	сн <sub>З</sub>	-N_O	Fp. 37-57°C
15	77	S	сн <sub>З</sub>	-NH-CH <sub>2</sub> -CH C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4016
20	78	s	CH3	-ин— н	1 <sub>H-NMR</sub> *), 4,2-4,4 3,0-3,1 2,7-2,9
25	79	s	Сн <sub>З</sub>	-NH-CH <sub>2</sub> —(H	n <sup>20</sup> : 1,5058
30	80	s	снз	-ин-сн <sub>2</sub> -сн ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4870
35 40	81	s	снз	-M CH3	1 <sub>H-MMR</sub> *) 4,6-4,9 (m) 3,5-4,1 (m)
45	82	s	снз	* SO <sub>2</sub> NH	1 <sub>H-NMR</sub> *), 4,6-4,9 (m) 4,05-4,1 (m) 3,05-3,8 (m)
50				* SO2NH	4,05-4,1 (m) 3,05-3,8 (m)

	Bsp. Nr.	x	R	-N < R <sup>2</sup>	physikal Eigensch	ische aaften
5	83	S .	CH3	-N	1 <sub>H-NMR</sub> *)	4,6-4,9 (m) 3,6-4,05 (m)
10				x SO <sub>2</sub> NH		
15	84	S	сн <sub>З</sub>	-ин-сн <sub>2</sub> -сн <sub>с2</sub> н <sub>5</sub>	1 <sub>H-NMR</sub> *)	4,6-4,8 (m) 3,5-3,7 (m) 3,1-3,3 (m) 2,7-2,9 (m)
20	85	s	сн <sub>З</sub>	-ин—(н)	1 <sub>H-NMR</sub> *)	4,6-4,8 (m) 3,1-3,6 (m) 2,7-2,9 (m)
25				* SO2 NH		
30	86	s	CH <sup>3</sup>	-NH-CH <sub>2</sub> —H	1 <sub>H-NMR</sub> *)	4,6-4,8 (m) 3,5-3,7 (m) 3,0-3,3 (m) 2,7-2,9 (m)
35				* SO2 NH		
40	87	S	сн <sub>3</sub>	-NH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> x SO<sub>2</sub>NH</sub>	1 <sub>H-MNR</sub> *)	4,95-5,05 (m) 4,6-4,8 (m) 3,5-3,9 (m) 3,1-3,5 (m)
45	88	s	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-N CH3	n <sup>20</sup> : 1,	,5058

Bsp. Nr.	x	R	-ท< <sup>R1</sup> -ห< <sub>R2</sub>	physikalische Eigenschaften
89	s	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-NCH3	n <sup>20</sup> : 1,5027
90	s	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-NOCH3	n <sup>20</sup> : 1,5027
91	s	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH2 CH3) 2-CH3	n <sup>20</sup> : 1,5027
92	s	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-ин-сн <sub>2</sub> -сн ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> :1.4906
93	s	C2H5	-NH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4969
94	s	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-NH-CH <sub>2</sub> ——H	n <sup>20</sup> : 1,5099
95	s	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-ин-сн <sub>2</sub> -сн <sub>с2</sub> н <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4958
96	s	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-NCH <sup>3</sup>	<sup>1</sup> H-NMR*) 4,6-4,9(m) 3,5-4,0(m)
97	s	C H	x SO <sup>2</sup> NH	1,, nm*) 4 6 4 0
71	3	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	× CH <sub>3</sub>	<sup>1</sup> H-NMR*) 4,6-4,9 3,5-3,9

	Bsp. Nr.	x	R	-N (R2	physikalische Eig nschaften
10	98	s	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	CH3 CH3	<sup>1</sup> H-NMR*):4,6- 4,9 (m); 4,1-4,3 (m); 3,5-3,9 (m); 3,0-3,25 (m).
15	99	S	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-N (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	1 <sub>H-NMR</sub> *): 4,6-4,9 (m) 4,3-4,5 (m) 3,1-3,9 (m)
20				x SO <sub>2</sub> NH	
25	100	s	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	NH-CH <sub>2</sub> CH OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<sup>1</sup> H-NMR <sup>*</sup> ); 3,15-3,9 (m); 4,6-4,8 (m); 4,95-5,05 (m)
30				× SO <sub>2</sub> NH	
35	101	S	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-NH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<sup>1</sup> H-NMR <sup>*</sup> ); 4,6-4,8 (m); 3,1-3,7 (m).
40				× SO2 NH	
45	102	s	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-ин-сн <sub>2</sub> — Н	1 <sub>H-NMR</sub> *); 4,5-4,8 (m); 3,5-3,75 (m); 3,0-3,25 (m); 2,7-2,9 (m);
50				× SO <sub>2</sub> NH	,

0 281 842

	Bsp. Nr.	x	Ŗ	-n⟨ R <sup>2</sup>	physikalische Eigenschaften
10	103	s	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-NH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<sup>1</sup> H-NMR <sup>*</sup> ): 4,6-4,8 (m); 3,5-3,75 (m); 3,1-3,3 (m).
15	104	o	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-N (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4802
20 25	105	. 0	н	-N CH3	n <sup>20</sup> : 1,4759
30	106	o	н	-N CH3	n <sup>20</sup> : 1,4750
<b>35</b>	107	o	С <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-N (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4760
40	108	0	Н	-NH-CH <sub>2</sub> -CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4666
45	109	0	н	-NH(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4678
50	110	o .	н	-NH-CH <sub>2</sub> —H	n <sup>20</sup> :1,4836

	Bsp. Nr.	x	R	-ห< <sup>R1</sup> -ห<	physikalische Eig nschaften
5	111	0	н	-NH-CH <sub>2</sub> -CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4643
10	112	o	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	-N (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,5226
20				* SO <sub>2</sub> NH	
25	113	s	н	-MCH <sup>3</sup>	n <sup>20</sup> : 1,4900
30	114	s	Н	-MCH <sup>3</sup>	n <sup>20</sup> : 1,5000
35 40	115	s	н	-N (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,5030
	116	s	н	-ин-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4913
45	117	s	н	-NH-CH <sub>2</sub> -CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4910

	Bsp. Nr.	x	R	-n <r2< th=""><th>physikalische Eigenschaft n</th></r2<>	physikalische Eigenschaft n
10	118	s	н	-N CH3	n <sup>20</sup> : 1,5179
15	119	0	н	× -NH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1,5058
20 25				× (CHa) a=CHa	
30	120	S	Н	-N (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,5260
35 40	121	s ·	Н	-NH(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1,5318
45	122	s	н	* SO2 NH -NH-CH2-CH(C2H5)2	n <sup>20</sup> : 1,5272
50				× SO <sub>2</sub> NH	

	Bsp. Nr.	x	R	-N (R <sup>2</sup>	physikalische Eigenschaften
5				CH³	22
10	123	0	н	-NH H	n <sup>20</sup> : 1,4808 D
15	124	S	н	-NH-CH <sub>2</sub> ——H	n <sup>20</sup> : 1,5056
20	125	0	н	-NH-CH <sub>2</sub> —H	1 <sub>H-NMR</sub> *): 4,5-4,6 (m) 4,0-4,1 (m) 3,6-3,7 (m) 3,3-3,5 (m)
25			x	CH3-(CH2)11	so <sub>3</sub> н
30	126	o	CH3	-NH-CH <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4812
35	127	s	<u>H</u>	-N	n <sup>20</sup> : 1,5198
40	128	S	H	-N CH3	n <sup>20</sup> : 1,5065
45	129	s	H	-N CH3	n <sup>20</sup> : 1,5147

5	Bsp. Nr.	x	R ·	-ห<ุ <sup>R1</sup> <sub>R2</sub>	physikalische Eigenschaften
10	130	S	H	-NH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1,5033
15	131	S	H —	-NH-CH <sup>2</sup> H	n <sub>D</sub> <sup>20</sup> : 1,5186
20	132	s	H	-ин— н	n <sup>20</sup> : 1,5242
25	133	S	H	-ин— н	n <sup>20</sup> : 1,5189
30	134	s	H	-N	<sup>1</sup> H-NMR <sup>(*)</sup> : 4,6-4,8 (m) 3,0-3,7 (m)
35			<b>x</b>	SO <sub>2</sub> NH	
40 .	135	s	H	-MCH <sup>3</sup>	<sup>1</sup> H-NMR*): 4,5-4,7 (m) 2,7-3,7 (m)
45	136	s	н —	-M O CH3	<sup>1</sup> H-NMR*): 4,6-4,9 (m) 4,1-4,3 (m) 3,0-3,9 (m)
50			x	SO <sub>2</sub> NH	

0 281 842

	Bsp. Nr.	x	R		-n⟨ <sup>R2</sup>	physikalische Eigenschaften
5	137	, S	<u> </u>		-ин-сн <sub>2</sub> -сн <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	<sup>1</sup> H-NMR <sup>*</sup> : 4,6-4,7 (m) 3,5-3,6 (m) 2,7-3,3 (m)
10	138	S	<u>H</u>		-NH-CH3——H	<sup>1</sup> H-NMR*): 4,6-4,7 (m) 3,5-3,7 (m) 2,7-3,3 (m)
				×	SO <sub>2</sub> NH	
20	139	S	Н		-ин— н	<sup>1</sup> H-NMR <sup>*</sup> : 4,6-4,8 (m) 3,1-3,6 (m) 2,7-2,9 (m)
25	140	s	<u>H</u>		-ин————————————————————————————————————	1 <sub>H-NMR</sub> **): 4,6-4,8(m) 3,1-3,6(m)
30				×	SO <sub>2</sub> NH	2,7-2,9 (m)
35	141	0	н		-NH-CH2-CH(OC2H5)2	n <sup>20</sup> : 1,4120
40	142	0	снз		сн <sup>3</sup> -и-сн <sup>5</sup>	n <sup>20</sup> : 1,505Q
45	143	0	снз		-N-CH <sub>2</sub> -0	n <sup>20</sup> : 1,4803

5	Bsp. Nr.	x	R	- N < R <sup>2</sup>	physikalische Eigenschaften
10	144	o	н	-N	n <sup>20</sup> : 1,480
15	145	0	Н	-NCH3	n <sup>20</sup> : 1,479
20	146	0	<b>H</b>	-N_O	n <sup>20</sup> : 1,482
25	147	0	CH <sub>3</sub>	-N	n <sup>20</sup> : 1,484
30	148	0	CH3	-NH-CH <sub>2</sub> -0	n <sup>20</sup> : 1,5221
35	149	O	снз	CH <sub>2</sub> -C≡CH	n <sup>20</sup> : 1,4924
40	150	s	снЗ	-NH-CH <sub>2</sub> -	n <sup>20</sup> : 1,5070
45	151	s	СНЗ	-ин— н	n <sup>20</sup> : 1,5030

50

	Bsp. Nr.	x	R	-ห< <sup>R1</sup> R2	physikalische Eigenschaften
5					
10	152	0	СН <sub>З</sub>	CH2-C≡CH	n <sup>20</sup> : 1,4915
15	153	S	снз	-N CH2-C≡CH	n <sup>20</sup> : 1,5131
20	154	o	сн <sub>З</sub>	-ин-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4686
25	155	o	Н	-ин-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1,4632
30	156	S	снз	-N CH3	n <sup>20</sup> : 1,5079
35	157	s	СН <sub>З</sub>	-N C2H5	n <sup>20</sup> : 1,5052
40	158	s	СНЗ	ин-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	∍ Fp. 68° -72° C
45	159	S	Н	-M	n <sup>20</sup> : 1,5030
50	160	S	н	-MO	n <sup>20</sup> : 1,508

	Bsp. Nr.	x	R	-ห< <sup>R1</sup> R2	physikalische Eigenschaften
10	161	s	Н	-MCH3	× O NH
15	162	S	н .	-NCH3	n <sup>20</sup> : 1.501
	163	s	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-N	n <sup>20</sup> : 1.507
25	1'64	s	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-N	n <sup>20</sup> : 1.511
35	165	s	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-ин— н сн3	n <sup>20</sup> : 1.503
40	166	s	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-NH-CH <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> : 1.501
45	167	o	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	-NH-CH <sub>2</sub>	n <sup>20</sup> : 1.484

	Bsp. Nr.	x	R	-и< <sup>В1</sup>	physikalische Eigenschaften
5	168	s	н -	N	n <sup>20</sup> : 1.501
15	169	0	сн <sub>3</sub> -и	С2 <sup>H</sup> 5 СН2-СН(С2 <sup>H</sup> 5)2	n <sup>20</sup> : 1.4674
20	170	o	СН <sub>З</sub> -N	CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1.5043
25	171	o	СН <sup>З</sup> -У	CH3	n <sup>20</sup> : 1.5088
30	172	0	-cH <sub>2</sub> -c(cH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-ин-сн <sub>3</sub>	Kp. 140°C/ 0.5 mbar
35	173	0	-cH <sub>2</sub> -c(cH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-NH-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Kp.143-145°C/ O.5 mbar
40	174	o	— н	-ин-сн <sub>3</sub>	Kp. 172°C/ 0.9 mbar
45	175	ó	— н	-ин-с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	Kp. 178°C/ 0.7 mbar

5	Bsp. Nr.	x	R	R <sup>1</sup> -N⟨ R <sup>2</sup>	physikalische Eigenschaften
10	176	0	— н	CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1.4898
<sup>9</sup> 15	177	0	—(H)	-и (сн <sup>2</sup> ) 3-сн <sup>3</sup>	n <sup>20</sup> : 1.4893
20	178	0	— H	-N_(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1.4885
25	179	0	— н	-N_(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1.4874
30	180		-cH <sub>2</sub> -c(cH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> -N (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1.4722
<b>35</b>	181	0	-сн <sub>2</sub> -с(сн <sub>3</sub> )3	-N (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1.4728
40	182	0	-сн <sub>2</sub> -с(сн <sub>3</sub> )3	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1.4732
45	183	o	-сн <sub>2</sub> -с(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1.4726

	Bsp. Nr.	x	R	-n⟨ <sup>R¹</sup> <sub>R²</sub>	physikalisch Eigenschaft n
5	184	0	CH3	-NH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	n <sup>20</sup> : 1.4684
10	185	0	-CH <sub>2</sub> -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	CH3	n <sup>20</sup> : 1.4831 D (Diastereo- mer A)
20	186	0	—(H)	CH <sup>3</sup>	Fp.68-70°C (Diastereo- mer A)
25 30	187	0	—(H)	−N CH <sup>3</sup>	n <sup>20</sup> : 1.4959 D (Diastereo- mer B)
35	188	0	CH3	_CH2-COOC2H5 -N_CH2-CH(C2H5)2	n <sup>20</sup> : 1.4668
40	189	0	CH3	-N (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n <sup>20</sup> : 1.4656

#### Anwendungsbeispiele

5

20

30

35

40

Im den folgenden Anwendungsbeispiel wurden die nachstehend aufgeführten Verbindungen als Vergleichsubstanzen eingesetzt:

CH<sub>3</sub> CH<sub>2</sub> -CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
CH<sub>2</sub> -N
(A)

2-Isobutyl-2-methyl-4-(1-piperidinylmethyl)-1,3-dioxolan und

 $CH_3$   $CH_2$   $_8$   $_8$   $_CH_3$   $_CH_2$   $_3$   $_CH_3$   $_CH_2$   $_3$   $_CH_3$   $_CH_3$   $_CH_3$   $_CH_3$ 

2-Methyl-2-nonyl-4-di-n-butylaminomethyl-1,3-dioxolan

(beide bekannt aus EP 97 822).

#### Beispiel A

Pyrenophora teres-Test (Gerste) / protektiv

Lösungsmittel: 100 Gewichtsteile Dimethylformamid Emulgator: 0,25 Gewichtsteile Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit den angegebenen Mengen Lösungsmittel und Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Zur Prüfung auf protektive Wirksamkeit besprüht man junge Pflanzen mit der Wirkstoffzubereitung taufeucht. Nach Abtrocknen des Spritzbelages werden die Pflanzen mit einer Konidiensuspension von Pyrenophora teres besprüht. Die Pflanzen verbleiben 48 Stunden bei 20 ° C und 100 % relativer Luftfeuchtigkeit in einer Inkubationskabine.

Die Pflanzen werden in einem Gewächshaus bei einer Temperatur von ca. 20 °C und einer relativen Luftfeuchtigkeit von ca. 80 % aufgestellt.

7 Tage nach der Inokulation erfolgt die Auswertung.

Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik zeigen bei diesem Test z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen: 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7 und 8.

#### Ansprüche

5

10

15

1. Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I),

in welcher

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, Alkyl, oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cyclohexyl oder Phenyl steht und R¹ und R² unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Dialkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Hydroxyalkyl, Alkoxycarbanylalkyl, Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl, Oxolanylalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkylalkyl, Cycloalkyl, Aralkyl, Aralkenyl oder Aryl stehen oder

R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls substituierten gesättigten Heterocyclus stehen, der gegebenenfalls weitere Heteroatome enthalten kann, deren Säureadditionssalze, deren geometrische und optische Isomere und Isomerengemische.

2. Aminomethylheterocyclen gemäß Anspruch 1, wobei in der Formel (I) X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen oder für jeweils gegebenenfalls ein-bis dreifach, gleich oder verschieden durch Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und/oder Halogen substituiertes Phenyl oder Cyclohexyl steht und

R¹ und R² unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff; für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen. Alkenyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Alkinyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Hydroxyalkyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen, Alkoxyalkyl oder Dialkoxyalkyl mit jeweils 1 bis 6 Kohlenstoffatomen oder Hydroxyalkoxyalkyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen, für Alkoxycarbanylalkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen je Alkoxy-bzw. Alkylteil, für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl oder Oxolanylalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil oder für jeweils gegebenenfalls in Cylcloalkyteil einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Cycloalkyl oder Cycloalkylalkyl mit jeweils 3 bis 7 Kohlenstoffatomen im Cycloalkylteil und gegebenenfalls 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im geradkettigen oder verzweigten Alkylteil stehen, wobei als Substituenten jeweils infrage kommen:

Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen; außerdem für jeweils gegebenenfalls einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden im Arylteil substituiertes Arylalkyl, Arylalkenyl oder Aryl mit jeweils 6 bis 10 Kohlenstoffatomen im Arylteil und gegebenenfalls bis zu 6 Kohlenstoffatomen im geradkettigen oder verzweigten Alkyl-bzw. Alkenylteil stehen, wobei als Arylsubstituenten jeweils infrage kommen:

Halogen, Cyano, Nitro, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxycarbonyl oder Alkoximinoalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen oder R¹ und R² gemeinsam mit den Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden substituierten, gesättigten 5-bis 7-gliedrigen Heterocyclus stehen, der gegebenenfalls ein weiteres Heteroatom, insbesondere Stickstoff, Sauerstoff oder Schwefel enthalten kann, wobei als Substituenten infrage kommen: jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl oder Hydroxyalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen,

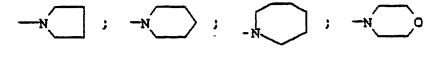
deren Säureadditionssalze, deren geometrische und optische Isomere und Isomerengemische.

Aminomethylheterocyclen gemäß Anspruch 1, wobei in der Formel (I)
 X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Neopentyl, Cyclohexyl oder Phenyl steht und

R1 und R2 unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n-oder i-Propyl, n-, i-. s-oder t-Butyl, n-oder i-Pentyl, n-oder i-Hexyl, n-oder i-Heptyl, n-oder i-Octyl, Allyl, n-oder i-Butenyl, n-oder i-Pentenyl, Propargyl, n-oder i-Butinyl, Hydroxyethyl, Hydroxyeropyl, Methoxyethyl, Ethoxyethyl, Propoxyethyl, Butoxyethyl, Methoxypropyl, Ethoxypropyl, Propoxyeropyl, Butoxypropyl, Hydroxyethoxyethyl, Dimethoxyethyl, Dimethoxyeropyl, Diethoxyethyl, Methoxycarbanylethyl, Methoxycarbanylethyl, Methoxycarbanylethyl, Ethoxycarbanylethyl, Ethoxycarbanylethyl, Ethoxycarbanylethyl, Ethoxycarbanylethyl, Ethoxycarbanylethyl, Dioxolanylethyl, Di

R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebe nenfalls ein-bis dreifach, gleich oder verschieden substituierten Heterocyclus der Formel



stehen, wobei als Substituenten infrage kommen: Methyl, Ethyl oder Hydroxymethyl, deren Säureadditionssalze, deren geometrische und optische Isomere und deren Isomerengemische.

4. Aminomethylheterocyclen gemäß Anspruch 1, wobei in der Formel (I) X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, Methyl oder Ethyl steht und R¹ und R² unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n-oder i-Propyl, n-, i-, s-oder t-Butyl, n-oder i-Pentyl, n-oder i-Hexyl, Allyl, n-oder i-Butenyl, noder i-Pentenyl, Propargyl, n-oder i-Butinyl, Hydroxyethyl, Hydroxypropyl, Methoxyethyl, Methoxypropyl, Ethoxypropyl, Ethoxypropyl, Ethoxycarbanylethyl, Dimethoxyethyl, Diethoxyethyl, Methoxycarbanylmethyl, Methoxycarbanylpropyl, Ethoxycarbanyl methyl, Ethoxycarbanylpropyl, Ethoxycarbanylpropyl, Ethoxycarbanylpropyl, Propoxycarbanylmethyl, Propoxycarbanylpropyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylethyl, Dioxanylmethyl, Oxolanylmethyl, Oxolanylethyl, Cyclopropylmethyl, Dichlorcyclopropylmethyl, Dimethylcyclopropylmethyl, Dichlordimethylcyclopropylmethyl, Cyclopentyl, Cyclopexyl oder Cyclohexylmethyl steht oder

R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls einbis dreifach, gleich oder verschieden substituierten Heterocyclus der Formel

stehen,

wobei als Substituenten infrage kommen: Methyl, Ethyl, Hydroxymethyl, deren Säureadditionssalze, deren geometrische und optische Isomere und deren Isomerengemische.

5. Verfahren zur Herstellung von Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I).

25

30

50

in welcher

5

20

30

35

45

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, Alkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cyclohexyl oder Phenyl steht und R¹ und R² unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Dialkoxyalkyi, Hydroxyalkyi, Hydroxyalkoxyalkyi, Alkoxycarbanylalkyi, Dioxolanylalkyi, Dioxanylalkyi, Oxolanylalkyi oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkylaikyl, Cycloalkyl, Aralkyl, Aralkenyl oder Aryl stehen oder

R1 und R2 gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls substituierten gesättigten Heterocyclus stehen, der gegebenenfalls weitere Heteroatome enthalten kann, sowie deren Säureadditionssalze, deren geometrische und optische Isomere und Isomerengemische, dadurch gekennzeichnet, daß man

(a) substituierte Heterocyclen der Formel (II),

in welcher

R und X die oben angegebene Bedeutung haben und E¹ für eine elektronenanziehende Abgangsgruppe steht, mit Aminen der Formel (III),

$$H-N \left\langle \begin{array}{c} R^{1} \\ R^{2} \end{array} \right\rangle$$
 (III)

R¹ und R² die oben angegebene Bedeutung haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt, oder

(b) die nach Verfahren (a) erhältlichen Aminomethylheterocyclen der Formel (la),

in welcher

5

10

R, R<sup>1</sup> und X die oben angegebene Bedeutung haben, mit Alkylierungsmitteln der Formel (IV),

in welcher

R2<sup>-1</sup> für Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Dialkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Hydroxyalkyl, Alkoxyalkyl, Alkoxyalkyl, Dioxolanylalkyl, Dioxolanylalkyl, Dioxolanylalkyl, Oxolanylalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkylalkyl, Cycloalkyl, Aralkyl oder Aralkenyl steht und

E² für eine elektronenanziehende Abgangsgruppe steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt und gegebenenfalls anschließend eine Säure addiert oder eine physikalische Trennmethode anschließt.

- 6. Schädlingsbekämpfungsmittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem Aminomethylheterocyclus der Formel (I) nach den Ansprüchen 1 und 5.
- 7. Verwendung von Aminomethylheterocyclen der Formel (I) nach den Ansprüchen 1 und 5 zur Bekämpfung von Schädlingen.
- 8. Verfahren zur Bekämpfung von Schädlingen, dadurch gekennzeichnet, daß man Aminomethylheterocyclen der Formel (I) nach den Ansprüchen 1 und 5 auf Schädlinge und/oder ihren Lebensraum einwirken läßt.
- Verfahren zur Herstellung von Schädlingsbekämpfungsmitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man Aminomethylheterocyclen der Formel (I) nach den Ansprüchen 1 und 5 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.

50

40

45



# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

	EINSCHLÄG	GE DOKUMENTE		EP 8810267	
ategorie	Kennzeichnung des Ookumen der maßge	s mit Angabe, sowert erforderlich, blichen Terle	Setrift Anspruch	KLASSIFIKATION ( ANMELDUNG (Int.	
D,A	EP - A1 - 0 097 8	B22 (BAYER)	1,6-9	C 07 D 40	5/06
	* Ansprüche 1			C 07 D 41	3/06
	-			C 07 D 41	1/06
A	DE - A1 - 1 965	321 (EGYESÜLT	1	C 07 D 31	7/72
		GYOGYSZER)		C 07 D 32	7/04
	* Formel I *			C 07 D 41	7/12
	****		,	C 07 D 41	1/14
A	CHEMICAL ABSTRAC 9, 26. Februar 1 Ohio, USA	TS, Band 90, Nr. 979, Columbus,	1	A 01 N 4 A 01 N 4	
	WOLINSKI, JERZY; "Search for anti compounds. VII.	Synthesis of 2- aminomethyl-, and hyl)-1,3-dioxol <i>a</i> nes		OCCUS PICCUS	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
	fassung Nr. 72 0	94q		RECHERCHIER SACHGEBIETE (In	
	& Acta Pol. Phar 265-72	m. 1978, 35 (3),		C 07 D 40	5/00
				C 07 D 41	3/00
A	CHEMICAL ABSTRAC	TS, Band 88, Nr.	1	C 07 D 41	1/00
	1, 2. Jänner 197 Ohio, USA	8, Columbus,		C 07 D 41	7/00
	KUTSUMA, TERUO;	SUGAI, SABURO;		C 07 D 31	17/00
	IKAWA, HIROSHI;	HASEGAWA, ,3-Dioxoan-4-yl- l derivatives" e 1, Zusammen-		C 07 D 32	27/00
	& Japan.Kokai 77	-83 763			
	r vorliegende Recherchenbericht wur	de für alle Patentansprüche erstellt.			
	Recherchenart	Abschlußdatum der Recherch	•	Prüfer	
	WIEN	05-04-1988	<u> </u>	HAMMER	
X : v Y : v a:	ATEGORIE DER GENANNTEN Di n besonderer Bedeutung allein i n besonderer Bedeutung in Vert nderen V röffentlichung derselbe chnologischer Hintergrund	petrachtet name name name name name name name name	ch dem Anmeide der Anmeidung :	ment, das jedoch erst datum veröffentlicht v angeführtes Dokumen in angeführtes Dokum	it '
Q: ŋ	ichtschriftlich Offenbarung wischenliteratur er Erfindung zugrunde liegende 1	å: Mi Theorien oder Grundsåtz sti	tglied der gleich mmendes Dokur	en Patentfamili , übe nent	rein-



## EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

-2-

	EINSCHL	EP 88102676.9		
Kategone		ments mit Angape, soweit erforderlich. aßgeblichen Teile	Setniff Ansprud	
A	CHEMICAL ABSTRA 21, 21. November Ohio, USA	ACTS, Band 87, Nr. er 1977, Columbus,	1	
	<pre>IKAWA, HIROSHI; YOSHIHIRO; "1-( methyl)piperidi</pre>	1,3-Dioxolan-4-yl- nol derivatives." .te 2, Zusammen-		
	& Japan.Kokai 7	77-78 875		
		•		
A	CHEMICAL ABSTRA 13, 31. März 19 Ohio, USA	CTS, Band 70, Nr. 69, Columbus,	1	
	E., JR.; "Synth dioxolan-4 yl-a	kyl guanidines." te 1, Zusammen-		RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.4)
İ	& S.African 67	06 328		
1				
A	CHEMICAL ABSTRA 5, 30. Juli 197 Ohio, USA	CTS, Band 91, Nr. 9, Columbus,	1	
	EWA; SZRENIAWSK "Preliminary so: cholinergic efform dioxolane and 1 derivatives." Seite 18, Spalto fassung Nr. 32	; WIDY-TYSZKIEWICZ, I, ZBIGNIEW; reening of anti-ect of new 1,3-,3,-dioxane  1, Zusammen-647m		
	(4), 493-6	ol.Pharm. 1978, 30	_	
Derv	orliegende Recherchenbericht wur	de für sile Patentansprüche erstellt.		
Recherchenort		Abschlußdatum der Recherche		Prüfer
WIEN 05-04-1988				HAMMER
X : von Y : v n ande A : tech O : nich P : Zwis	FEGORIE DER GENANNTEN Dobesonderer Bedeutung allein besonderer Bed utung in Virbrerer Virolfentlichung derselbe nologischer Hintergrund tschnftliche Offenbarung ichenliteratur	petrachtet nach dindung mit einer D: in der L: aus ar L: aus ar L: Alterie	lem Anmelde Anmeldung : Idern Gründe	ment, das jedoch erst am oder datum v röffentlicht worden ist angeführtes Dokument en angeführtes Dokument en Patentfamilie, überein-

EPA Form 1503 03 82



## EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

-3-

	EINSCHLÄG	EP 88102676.9		
ategorie	Kennzeichnung des Dokume der maß	ints mit Angabe, soweit erforderlich, igeblichen Teile	Betrift Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. CI. 4)
A	CHEMICAL ABSTRAC 17, 22. Oktober Ohio, USA	CTS, Band 101, Nr. 1984, Columbus,	1	
		P.; JOHNSON, TOMMY IE T.; "Carbon-14 eled guanadrel		
	Seite 710, Spalt fassung Nr. 151			
	& J.Labelled Com 1984, 21 (3),			
•				•
				RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.4)
	•			
	The second secon	de für alle Patentansprüche erstellt.	-	
U <del>er</del> '		Abschlußdatum der Recherche		Prüfer
		05-04-1988		HAMMER
X: v n Y: v n and	TEGORIE DER GENANNTEN DO bes nderer Bedeutung all in b besonderer Bedeutung in Verb deren Veröffentlichung dir selbe hnologischer Hintergrund htschriftliche Offenbarung	OKUMENTEN E: älteres petrachtet nachd pindung mit einer D: in der in Kategorie L: aus an	lem Anmildeda Anmeldung and Idem Gründen	ent, das jedoch erst am oder tum veröff ntlicht wirden is geführtes Dikument ; angeführtes Dokument Patentfamili "überein-

EPA Farm 1503 03 62

THIS PAGE BLANK (USPTU)